11 Veröffentlichungsnummer:

0 137 417

A1

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 84111510.8

(5) Int. Cl.4: C 07 C 147/12 C 07 C 147/14

(22) Anmeldetag: 27.09.84

30) Priorität: 08.10.83 DE 3336751

(3) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 17.04.85 Patentbiatt 85/16

Benannte Vertragsstaaten: .
CH DE FR GB LI

(7) Anmelder: BAYER AG
Konzernverwaltung RP Patentabteilung
D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

(7) Erfinder: Michna, Martin, Dr. Silesiusstrasse 74 D-5000 Köln(DE)

(2) Erfinder: Henk, Hermann, Dr. Roggendorferstrasse 55 D-5000 Köln 80(DE)

(72) Erfinder: Herd, Karl Josef, Dr. Buchholzstrasse 32 D-5000 Köln 80(DE)

(54) Verfahren zur Herstellung von Aminobenzol-alkylsulfonen bzw. -sulfoxiden (1111111).

(5) Aminobenzol-alkylsulfone bzw. Aminobenzol-alkylsulfoxide der Formel

mit den in der Beschreibung genannten Substituentenbedeutungen erhält man in guten Ausbeuten durch Oxidation der entsprechenden Thioether in wäßrigem Medium bei pH-Werten von etwa 3 bis 14.

FP 0 137 417 A

- 1 -

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Konzernverwaltung RP

Patentabteilung

My/by-c

Verfahren zur Herstellung von Aminobenzol-alkylsulfonen bzw. -sulfoxiden

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung von Sulfonen bzw. Sulfoxiden der Formel

$$R_{n} = SO_{x}^{-R_{1}}$$
 (I)

worin

5 R = H oder Substituent

R₁ = gegebenenfalls substituiertes Alkyl

n = 1 bis 4

x = 1 oder 2

durch Oxidation von Sulfiden der Formel

Le A 22 634 - Ausland

dadurch gekennzeichnet, daß man die Oxidation in wäßrigem Medium bei pH-Werten von 3-14 durchführt.

Vorzugsweise wird bei pH-Werten von 5 bis 14, insbesondere bei pH-Werten von 7 bis 14 oxidiert.

Die Oxidation kann in Lösung, Dispersion oder Emulsion erfolgen. Neben Wasser können auch unter den Reaktionsbedingungen stabile organische wassermischbare Lösungsmittel verwendet werden. Vorzugsweise beträgt der Wassergehalt des Reaktionsgemisches dabei mindestens 50 %.

Im allgemeinen wird bei Temperaturen von etwa 0 bis 120°C, vorzugsweise 0 bis 60°C gearbeitet.

Geeignete Oxidationsmittel sind beispielsweise:
Sauerstoff, Halogene wie Chlor oder Brom, Permanganate,
Chromate, Nitrate, Eisen-III-salze und insbesondere
Peroxide wie Wasserstoffperoxid sowie Perverbindungen
wie Perborate, Persulfate, Percarbonate und Persulfonsäuren. Gegebenenfalls können geeignete Katalysatoren
zugesetzt werden, beispielsweise Wolframate, Vanadate,
Molybdate und Eisen-III-salze.

Die Oxidationsmittel werden im allgemeinen in Mengen von etwa 1 bis 8 Mol pro Mol II eingesetzt.

Le A 22 634

5

10

15

20

Die Substituenten R können gleich oder verschieden sein. Geeignete Substituenten sind beispielsweise Alkyl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes C_1 - C_4 -Alkyl, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Nitro, Sulfo, CN, Halogen, insbesondere Cl, OH, SH, NH₂, Alkoxy, insbesondere gegebenenfalls substituiertes C_1 - C_4 -Alkoxy, Arylazo insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenylazo, gegebenenfalls weiter substituiertes Benztriazolyl-2 oder Naphthtriazolyl-2.

Geeignete Reste R_1 sind insbesondere C_1 - C_4 -Alkylreste, die substituiert sein können. Geeignete Substituenten sind beispielsweise: Halogen, insbesondere Chlor, Aryl, insbesondere gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Nitro, Sulfo, CN, OH, SH, NH₂, Aminocarbonyl, gegebenenfalls substituiertes C_1 - C_4 -Alkoxy oder der Rest

Die Verbindungen I sind bekannt. Sie werden beispielsweise als Diazokomponenten für die Herstellung von
Azofarbstoffen eingesetzt und wurden bislang beispielsweise durch Oxidation der Verbindungen II in wasserfreien Säuren wie Eisessig hergestellt (J. Org. Chem.
1982, 47, Seite 3773 bis 3774; Farm. Ed. Sci. 35(4),
1980, S. 279 bis 297). Völlig überraschend wurde nun
gefunden, daß die Oxidation auch in wäßrigem Medium

Le A 22 634

5

10

15

20

25

durchgeführt werden kann, ohne daß die freie Aminogruppe angegriffen wird.

Beispiele

Beispiel 1

(2-Hydroxyethyl)-(2-aminophenyl)-sulfon

5 Mol (2-Hydroxyethyl)-(2-aminophenyl)-sulfid werden in
4 1 Wasser emulgiert und mit 8 g Natriumwolframat versetzt. Der pH-Wert wird auf 7 eingestellt. Danach werden
860 ml 35 %iges Wasserstoffperoxid im Verlauf von 2 Stunden zugetropft. Die Reaktion ist stark exotherm. Die
Temperatur wird durch Kühlung bei etwa 50°C gehalten.
10 Man rührt nach bis kein H₂O₂ mehr nachweisbar ist und
läßt abkühlen. Das ölige Reaktionsprodukt wird abgetrennt. Ausbeute: 85 % der Theorie.

Beispiel 2

(2-Hydroxyethyl)-(2-aminophenyl)-sulfoxid

Der Ansatz wird wie im Beispiel 1 durchgeführt. Es wird jedoch nur die halbe Menge Wasserstoffperoxid in 2 Stunden zugetropft. Die Temperatur wird bei 30 bis 40°C gehalten. Ausbeute: 90 % der Theorie.

Beispiel 3

20 (2-Sulfoethyl)-(2-aminophenyl)-sulfon

0,66 Mol (2-Sulfoethyl)-(2-aminophenyl)-sulfid werden mit

600 ml Wasser verrührt. Man stellt den pH-Wert auf 9 und gibt 2,3 g Natriumwolframat zu. Nun tropft man langsam 115 ml (1,32 Mol) 35 %iges Wasserstoffperoxid zu, wobei die Temperatur bis auf 50°C steigt. Man läßt nachrühren, bis kein H₂O₂ mehr nachweisbar ist und kühlt auf Raumtemperatur ab. Das Reaktionsprodukt wird durch Zusatz von 12,5 % NaCl und 12,5 % KCl ausgesalzen, abfiltriert und getrocknet. Ausbeute: 87 % der Theorie.

Beispiel 4

5

10 (2-Sulfoethyl)-(2-aminophenyl)-sulfoxid

Der Ansatz wird wie in Beispiel 3 durchgeführt. Es wird jedoch die halbe Menge Wasserstoffperoxid in 2 Stunden zugetropft. Die Temperatur wird zwischen 30°C und 40°C gehalten. Ausbeute: 80 % der Theorie.

15 Beispiel 5

(4-Nitrobenzyl) - (2-aminophenyl) - sulfon

0,5 Mol (4-Nitrobenzyl)-(2-aminophenyl)-sulfid werden unter Zusatz eines üblichen oberflächenaktiven Mittels in 1500 ml Wasser gut verrührt. Man stellt den pH-Wert auf 4 bis 4,5 ein, gibt 2 g Natriumwolframat zu und erhitzt zum Sieden. In die siedende Mischung tropft man in ca. 2 Stunden 110 ml 35 %iges Wasserstoffperoxid. Anschließend wird noch 2 Stunden am Rückfluß gekocht.

Le A 22 634

20

Danach läßt man auf Raumtemperatur abkühlen. Das zunächst Ölige Reaktionsprodukt kristallisiert durch und kann abgesaugt werden. Ausbeute: 62 % der Theorie.

Beispiel 6

10

15

5 3-(2-Aminophenyl)-sulfonylpropionsäureamid

0,1 Mol 3-(2-Aminophenyl)thiopropionsäureamid werden in Wasser suspendiert, der pH-Wert auf 10 gestellt und auf 60°C aufgeheizt. Man gibt 2 g Natriumwolframat zu und tropft anschließend im Verlauf von ca. 2 Stunden 19 ml Wasserstoffperoxidlösung (35 %ig) zu. Die Reaktion ist stark exotherm. Man rührt bei 60°C bis kein H₂O₂ mehr nachweisbar ist, kühlt ab und extrahiert die Reaktionsmischung mit Methylenchlorid. Die organische Phase wird abgetrennt, getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum entfernt. Das zurückbleibende öl kristallisiert zu einer hellgelben Masse. Ausbeute: 61 % der Theorie.

Beispiel 7

(2-Aminoethyl)-(2-aminophenyl)-sulfon

1 Mol (2-Aminoethyl)-(2-aminophenyl)-sulfid werden unter
20 Zusatz eines üblichen Emulgators in 800 ml Wasser emulgiert. Man stellt mit Eisessig pH 5 ein, kühlt auf 0°C,
setzt 5 g Natriumwolframat zu und tropft zu dieser
Mischung langsam bei 0°C 205 ml Wasserstoffperoxid-

lösung (35 %ig). Man rührt nach bis kein $\rm H_2O_2$ mehr nachweisbar ist, trennt das ölige Reaktionsprodukt ab und destilliert im Hochvakuum. Ausbeute (roh) 65 % der Theorie.

Beispiel 8

5 (2-Hydroxyethyl) - (4-aminophenyl) - sulfon

1 Mol (2-Hydroxyethyl)-(4-aminophenyl)-sulfid werden in 800 ml Wasser verrührt und mit 1,5 g Natriumwolframat versetzt. Man stellt den pH-Wert auf 8 und tropft in 2 Stunden 190 ml Wasserstoffperoxidlösung (35 %ig) zu. Das ölige Reaktionsprodukt wird von der wäßrigen Phase abgetrennt und im Vakuum getrocknet. Ausbeute: 92 % der Theorie.

Beispiel 9

10

Methyl-(2-aminophenyl)-sulfoxid

15 1 Mol Methyl-(2-aminophenyl)-sulfid werden in 800 ml
Wasser emulgiert. Man stellt den pH-Wert auf 8, setzt
2 g Natriumwolframat zu und tropft in ca. 2 Stunden
1 bis 1,2 Mol 35 %iges Wasserstoffperoxid zu. Die Temperatur wird durch Kühlung bei 30°C gehalten. Man rührt
20 nach, bis kein Wasserstoffperoxid mehr nachweisbar ist.
Das ölige Reaktionsprodukt wird wie üblich abgetrennt
und getrocknet. Ausbeute: 85 % der Theorie.

Patentansprüche

Verfahren zur Herstellung von Sulfonen bzw. Sulfoxiden der Formel

5 worin

R = H oder Substituent

R₁ = gegebenenfalls substituiertes Alkyl

n = 1 bis 4

x = 1 oder 2

10 durch Oxidation von Sulfiden der Formel

dadurch gekennzeichnet, daß man die Oxidation in wäßrigem Medium bei pH-Werten von 3 bis 14 durchführt.

- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man bei pH-Werten von 5 bis 14 oxidiert.
- 3. Verfahren nach Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man mit dem System Wasserstoffperoxid - Wolfram oxidiert.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

	nts mit Angabe, sowelt erforderlich, geblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Ci. 4)
	ORGANIC CHEMISTRY,	1	C 07 C 147/12
CLIFFORD G. VEN oxytrifluoroace nient Reagent f	tic Acid. A Conve- or the Preparation		C 07 C 147/14
		1	
* Patentansp	rüche 1,10 *		
		1	
* Zusammenfa	ssung *		
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Ci.4)
2, 25. Jänner 1		1	C 07 C 147/00
acids. I. Addit acid salts to decompounds. Synt	ion of sulfonic &,& -unsaturated		C 07 C 149/00
& Roczniki Chem	n. 30, 243-51 (1956		
iegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt.	-	
Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche		Prüfer
WIEN	21-12-1984	•	REIF
	Band 47, 1982 CLIFFORD G. VEN exytrifluoroace nient Reagent f of Sulfoxides a * Seiten 377 EP - A1 - 0 007 * Patentansp EP - A1 - 0 035 AKTIENGESELLSCH * Zusammenfa CHEMICAL ABSTRA 2, 25. Jänner 1 Ohio, USA O. ACHMATOWICZ acids. I. Addit acid salts to compounds. Synt Spalte 1064b & Roczniki Chem Recherchenort	CLIFFORD G. VENIER et al. "Per- cxytrifluoroacetic Acid. A Convenient Reagent for the Preparation of Sulfoxides and Sulfons" * Seiten 3773, 3774 * EP - A1 - 0 007 880 (CHOAY S.A.) * Patentansprüche 1,10 * EP - A1 - 0 035 956 (HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT) * Zusammenfassung * CHEMICAL ABSTRACTS, Band 51, Nr. 2, 25. Jänner 1957, Columbus, Ohio, USA O. ACHMATOWICZ et al. "Sulfonic acids. I. Addition of sulfonic acids salts to &, & -unsaturated compounds. Synthesis of sulfones" Spalte 1064b & Roczniki Chem. 30, 243-51 (1956) iegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt. Recherchenort Abschlußdatum der Recherche	CLIFFORD G. VENIER et al. "Per- cxytrifluoroacetic Acid. A Convenient Reagent for the Preparation of Sulfoxides and Sulfons" * Seiten 3773, 3774 * EP - A1 - 0 007 880 (CHOAY S.A.) * Patentansprüche 1,10 * EP - A1 - 0 035 956 (HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT) * Zusammenfassung * CHEMICAL ABSTRACTS, Band 51, Nr. 12, 25. Jänner 1957, Columbus, Ohio, USA O. ACHMATOWICZ et al. "Sulfonic acids. I. Addition of sulfonic acids salts to &, & -unsaturated compounds. Synthesis of sulfones" Spalte 1064b & Roczniki Chem. 30, 243-51 (1956) Recherchenot Abschlußdatum der Becherche